

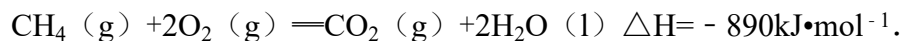
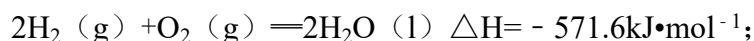
2009 年全国统一高考化学试卷（全国卷II）

一、选择题

1. (3分) 物质的量之比为 2:5 的锌与稀硝酸反应, 若硝酸被还原的产物为 N_2O , 反应结束后锌没有剩余, 则该反应中被还原的硝酸与未被还原的硝酸的物质的量之比是 ()
- A. 1:4 B. 1:5 C. 2:3 D. 2:5
2. (3分) 下列关于溶液和胶体的叙述, 正确的是 ()
- A. 溶液是电中性的, 胶体是带电的
- B. 通电时, 溶液中的溶质粒子分别向两极移动, 胶体中的分散质粒子向某一极移动
- C. 溶液中溶质分子的运动有规律, 胶体中分散质粒子的运动无规律, 即布朗运动
- D. 一束光线分别通过溶液和胶体时, 后者会出现明显的光带, 前者则没有
3. (3分) 下列叙述中正确的是 ()
- A. 向含有 $CaCO_3$ 沉淀的水中通入 CO_2 至沉淀恰好溶解, 再向溶液中加入 $NaHCO_3$ 饱和溶液, 又有 $CaCO_3$ 沉淀生成
- B. 向 Na_2CO_3 溶液中逐滴加入等物质的量的稀盐酸, 生成的 CO_2 与原 Na_2CO_3 的物质的量之比为 1:2
- C. 等质量的 $NaHCO_3$ 和 Na_2CO_3 分别与足量盐酸反应, 在同温同压下, 生成的 CO_2 体积相同
- D. 向 Na_2CO_3 饱和溶液中通入 CO_2 , 有 $NaHCO_3$ 结晶析出
4. (3分) 某元素只存在两种天然同位素, 且在自然界它们的含量相近, 其相对原子质量为 152.0, 原子核外的电子数为 63. 下列叙述中错误的是 ()
- A. 它是副族元素
- B. 它是第六周期元素
- C. 它的原子核内有 63 个质子
- D. 它的一种同位素的核内有 89 个中子
5. (3分) 现有等浓度的下列溶液: ①醋酸, ②苯酚, ③苯酚钠, ④碳酸, ⑤碳酸钠, ⑥碳酸氢钠. 按溶液 pH 由小到大排列正确的是 ()

- A. ①④②③⑥⑤ B. ④①②⑥⑤③ C. ①④②⑥③⑤ D. ④①②③⑥⑤

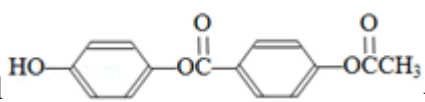
6. (3分) 已知:



现有 H_2 与 CH_4 的混合气体 112L (标准状况), 使其完全燃烧生成 CO_2 和 H_2O

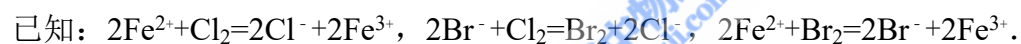
(1), 若实验测得反应放热 3695kJ, 则原混合气体中 H_2 与 CH_4 的物质的量之比是 ()

- A. 1: 1 B. 1: 3 C. 1: 4 D. 2: 3

7. (3分) 1mol  与足量的 NaOH 溶液充分反应, 消耗的 NaOH 的物质的量为 ()

- A. 5 mol B. 4 mol C. 3 mol D. 2 mol

8. (3分) 根据已知回答 24 - 25 题



含有 amol FeBr_2 的溶液中, 通入 xmol Cl_2 . 下列各项为通 Cl_2 过程中, 溶液内发生反应的离子方程式, 其中不正确的是 ()

- A. $x=0.4a$, $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$
 B. $x=0.6a$, $2\text{Br}^- + \text{Cl}_2 = \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$
 C. $x=a$, $2\text{Fe}^{2+} + 2\text{Br}^- + 2\text{Cl}_2 = \text{Br}_2 + 2\text{Fe}^{3+} + 4\text{Cl}^-$
 D. $x=1.5a$, $2\text{Fe}^{2+} + 4\text{Br}^- + 3\text{Cl}_2 = 2\text{Br}_2 + 2\text{Fe}^{3+} + 6\text{Cl}^-$

二、非选题

9. (15分) 某温度时, 在 2L 密闭容器中气态物质 X 和 Y 反应生成气态物质 Z, 它们的物质的量随时间的变化如表所示.

t/min	X/mol	Y/mol	Z/mol
0	1.00	1.00	0.00
1	0.90	0.80	0.20
3	0.75	0.50	0.50
5	0.65	0.30	0.70

9	0.55	0.10	0.90
10	0.55	0.10	0.90
14	0.55	0.10	0.90

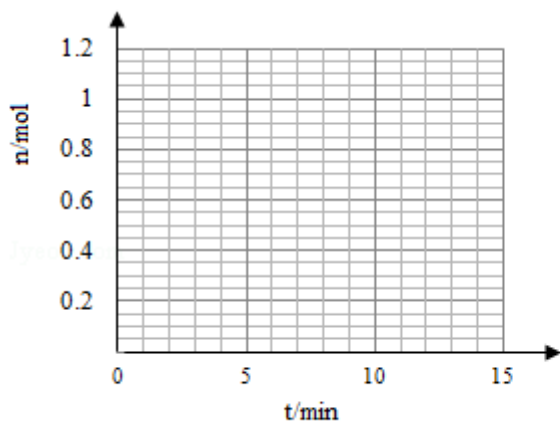


图1

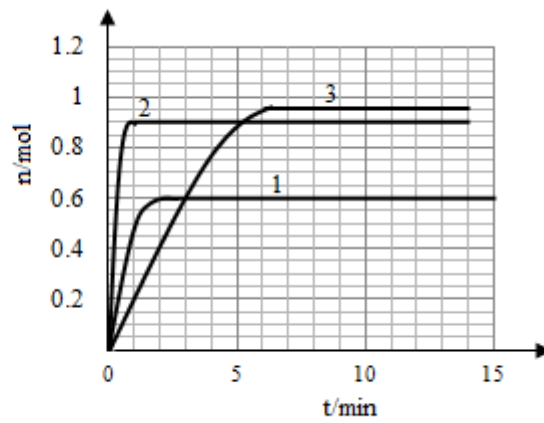
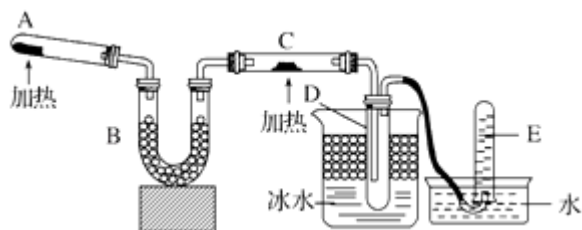


图2

- (1) 根据左表中数据，在图 1 中画出 X、Y、Z 的物质的量 (n) 随时间 (t) 变化的曲线：_____
- (2) 体系中发生反应的化学方程式是_____；
- (3) 列式计算该反应在 0 - 3min 时间内产物 Z 的平均反应速率：_____；
- (4) 该反应达到平衡时反应物 X 的转化率 α 等于_____；
- (5) 如果该反应是放热反应，改变实验条件（温度、压强、催化剂）得到 Z 随时间变化的曲线①、②、③（如图 2 所示）则曲线①、②、③所对应的实验条件改变分别是：①_____ ②_____ ③_____。

10. (15 分) 已知氨可以与灼热的氧化铜反应得到氮气和金属铜，用示意图中的装置可以实现该反应。



回答下列问题：

- (1) A 中加入的物质是_____发生反应的化学方程式是_____
- (2) B 中加入的物质是_____，其作用是_____
- (3) 实验时在 C 中观察到得现象是_____发生反应的化学方程式是_____；

(4) 实验时在 D 中观察到得现象是_____D 中收集到的物质是_____检验该物质的方法和现象是_____.

11. (15 分) 现有 A、B、C、D、E、F 六种化合物, 已知它们的阳离子有 K^+ , Ag^+ , Ca^{2+} , Ba^{2+} , Fe^{2+} , Al^{3+} , 阴离子有 Cl^- , OH^- , CH_3COO^- , NO_3^- , SO_4^{2-} , CO_3^{2-} , 现将它们分别配成 $0.1mol \cdot L^{-1}$ 的溶液, 进行如下实验:

- ①测得溶液 A、C、E 呈碱性, 且碱性为 $A > E > C$;
- ②向 B 溶液中滴加稀氨水, 先出现沉淀, 继续滴加氨水, 沉淀消失;
- ③向 D 溶液中滴加 $Ba(NO_3)_2$ 溶液, 无明显现象;
- ④向 F 溶液中滴加氨水, 生成白色絮状沉淀, 沉淀迅速变成灰绿色, 最后变成红褐色.

根据上述实验现象, 回答下列问题:

- (1) 实验②中反应的化学方程式是_____
- (2) E 溶液是_____, 判断依据是_____;
- (3) 写出下列四种化合物的化学式: A_____, C_____, D_____, F_____.

12. (15 分) 化合物 A 相对分子质量为 86, 碳的质量分数为 55.8%, 氢为 7.0%, 其余为氧. A 的相关反应如图所示:

已知 $R-CH=CHOH$ (烯醇) 不稳定, 很快转化为 $R-CH_2CHO$.

根据以上信息回答下列问题:

- (1) A 的分子式为_____;
- (2) 反应②的化学方程式是_____;
- (3) A 的结构简式是_____;
- (4) 反应①的化学方程式是_____;
- (5) A 有多种同分异构体, 写出四个同时满足 (i) 能发生水解反应 (ii) 能使溴的四氯化碳溶液褪色两个条件的同分异构体的结构简式: _____、_____、_____、_____;
- (6) A 的另一种同分异构体, 其分子中所有碳原子在一条直线上, 它的结构简式为_____.

